◎ 公開特許公報(A) 平3-123715

⑤Int. Cl. 5

識別記号

庁内整理番号

430 公開 平成3年(1991)5月27日

A 61 K 6/087 A 61 C 13/02 A 61 K 6/00 7019-4C 7108-4C Z 7019-4C

審査請求 未請求 請求項の数 2 (全8頁)

60発明の名称

義歯・義歯床コーテイング組成物

②特 願 平1-262564

20出 類 平1(1989)10月6日

@発明者 久

元 伸

大阪府箕面市新稲5丁目22番10号

@発 明 者

柏木

正 人

大阪府摂津市一津屋2丁目21番21号

の出 随 人 ダイキン工業株式会社

大阪府大阪市北区中崎西2丁目4番12号 梅田センタービ

ル

1917代理人 弁理士田村 厳

明相。曹

1. 発明の名称

栽他・栽歯床コーテイング組成物

- 2. 特許請求の範囲
- (1) 一般式(]]

(武中Mは - ()、 - ()-0-()- 又は - ()、

n は 0 又は任意の正数、 2 は H 又は C 1~14のフル オロアルキル族を示す)で表わされる化合物と、 光重合関始剤を含有することを特徴とする義衡又 は義歯床コーテイング組成物。

(2) 一般式[[])

n は 0 又は任意の正数、 Z は H 又は C 1~1*のフル オロアルキル基、 Y は H 又は C H 1を示す)で表わ される化合物と、重合開始剤を含有することを特 徴とする義徴又は義徴床コーテイング組成物。

3. 発明の詳細な説明

(産業上の利用分野)

本発明は、特にプラスチック製の表歯・義歯床 コーテイング組成物に関する。

(従来の技術)

ブラスチック、例えばポリメチルメタクリレートやポリカーボネート製の義歯又は鶏歯床は、胸製の義歯床などに比べ、その製作が容易であり、

比較的低度であることから汎用されているが、 歯に比べて耐摩耗性が劣るために、 長期間使用す ると歯ブラシ等による摩擦によって削られ、 その 表面光沢が低下して美観が損なわれ、 更には着用 感が悪化することが問題点として指摘されている。

このような欠点を解消するため、多官館(メタ) アクリレートに光開始剤を配合した光ラジカル重合性組成物、エポキン化合物にオニウム塩を配合した光カチオン重合性組成物を栽歯又は発歯床に塗布し、光硬化して耐摩耗性を改良することが知られている。しかし上記従来の組成物をコーテイングしたものは歯垢(ブラーク)が付着しやすく表面滑択性が劣るため、美観上及び衛生面で問題を有している。

(発明が解決しようとする源題)

本発明の目的は耐摩耗性は勿論のこと、耐ブラーク性及び表面滑沢性にも優れた義歯又は義歯床 コーテイング組成物を提供することにある。

(発明が解決しようとする課題)

本発明の第1の発明は一般式[]]

n は 0 又は任意の正数、 Z は H 又は C 1 ~ 1 1 の フルオロアルキル基、 Y は H 又は C H 1 を示す) で表わされる化合物と、 重合開始剤を含有することを特一徴とする義衡又は義徴床コーティング組成物に係る。

本発明の組成物は、他の構成要素として、例えば、健未のエポキシ樹脂、エポキシ(メタ)アクリレート制脂、ウレタンアクリレート、ブタジェンアクリレート等の各種アクリレート樹脂又はその変性物のほか、希釈剤、硬化(開始)剤、カップリング剤等を含んでいてもよい。

前記一般式[1]又は[1]で表わされる含フツ素化合物の組成物中の含盤は耐ブラーク性、耐水性、耐水性、耐水性の向上を図る上で、1重量%以上とすることが好過である。

本発明の含フツ族化合物を配合した硬化性組成物を親鸞又は義歯床表面に塗布して硬化させるこ

n は 0 又は任意の正数、 2 は H 又は C 1、1.の フルオロアルキル基を示す)で表わされる化合物と、 光重合開始剤を含有することを特徴とする義歯又 は義歯床コーテイング組成物に係る。

そして本発明の第2の発明は一般式[[]]

とにより、長期間の耐ブラーク性に優れ、滑沢性、 耐摩耗性の点でも振めて優れたコーテイング被災 を得ることができる。

本発明の上記一般式 []) で表わされるエポキシ化合物の例としては以下に示す構造の化合物及びこれらの混合物が挙げられる。

$$\begin{array}{c} \text{CH}_2-\text{CH}-\text{CH}_2\text{O} + \begin{pmatrix} \text{CF}_3 & \text{CF}_3 \\ \text{C} & \text{C} & \text{C} \\ \text{CF}_3 & \text{CF}_4 \end{pmatrix} + \begin{pmatrix} \text{CF}_3 & \text{CH}_2\text{CHCM}_2\text{O} \\ \text{CF}_3 & \text{CF}_4 \end{pmatrix} + \begin{pmatrix} \text{CF}_4 & \text{CH}_2\text{CHCM}_2\text{O} \\ \text{CF}_3 & \text{CF}_4 \end{pmatrix} + \begin{pmatrix} \text{CH}_2 & \text{CH}_2$$

$$\begin{array}{c} \text{CH}_2-\text{CH}-\text{CH}_2\text{O} + \begin{pmatrix} \text{CF}_3 \\ \text{C} \\ \text{CF}_3 \end{pmatrix} + \begin{pmatrix} \text{CF}_3 \\ \text{CF}_3 \end{pmatrix} + \begin{pmatrix} \text{CH}_2 \\ \text{CH}_2 \end{pmatrix} + \begin{pmatrix} \text{CH}_2 \\ \text{CH}_2 \end{pmatrix} + \begin{pmatrix} \text{CH}_2 \\ \text{CH}_3 \end{pmatrix} + \begin{pmatrix} \text{CH}_2 \\ \text{CH}_3 \end{pmatrix} + \begin{pmatrix} \text{CH}_3 \\$$

$$\begin{array}{c} \text{CH}_{2}-\text{CH}-\text{CH}_{2}\text{O} \xrightarrow{\begin{array}{c} \text{CF}_{3} \\ \text{C} \\ \text{C} \\ \text{CF}_{3} \end{array} \xrightarrow{\begin{array}{c} \text{CF}_{2} \\ \text{CF}_{2} \end{array} \xrightarrow{\begin{array}{c} \text{CF}_{3} \\ \text{CF}_{2} \end{array} \xrightarrow{\begin{array}{c} \text{CF}_{3} \\ \text{CF}_{3} \end{array} \xrightarrow{\begin{array}{c} \text{CF}_{3} \\ \text{C} \\ \text{C}$$

(上記式中 n は 0 又は任意の正数)

又、本発明の上記一般式〔〖〕で表わされるエ

ボキシ(メタ)アクリレート化合物の例としては以下に示す構造の化合物及びこれらの混合物が挙げ られる。

$$CH_{2} = CH - \frac{COCH_{2}CHCH_{2}O}{0} + \frac{CF_{3}}{CF_{3}} + \frac{CF_{3}}{C-OCH_{2}CHCH_{3}O} + \frac{CF_{3}}{CF_{3}} + \frac{CF_{3}}{CF$$

(上記 n は 0 又は任意の正数)

本発明の光硬化性組成物のうち、式[[] で表わされるエポキシ化合物と混合して使用されるエポキシ樹脂の例としては、下記構造式で表わされるエポキシ樹脂 :

ルソ、メタ、バラの各二トロフエニル、メトキシフエニル、2,5-ジクロロフエニル、p-(Nーモルホリノ)フエニル、2,5-ジエトキシー4-(p-トリメルカプト)フエニルなどの基を示すことができる。X-はアニオンを表わし、例えばBF、、FeCl(-、PF--、AsF--、SbF--などを示すことができる。

スルホニウム塩としては、例えばビス(4ー(ソフエニルスルホニオ)フエニル } スルフィドービスーへキサフルオロホスフエート、ピスー(4ー(ソフエニルスルホニオ)フエニル] スルフィドーピスーへキサフルオロアンチモネート等の他に特公昭59-42688号の第15頁第24行目から同第18页第1行目に記載されている化合物を用いることができる。ヨードニウム塩としては例えばジ(4ーtertープチルフエニル)ヨードニウムへキサフルオロホスフエート、ジー(4ーtertープチルフエニル)コードニウムへキサフルオロアンチモネート 等の他に特公昭59-42688号の第11頁第28行目から関第12頁第30行目に記載されている化合物を

(ただし、n は 0 又は正数)

のほかに、ノボラツクエボキシ、o-クレゾール ノボラツクエボキシ、エボキシ化ポリプタシエン などを用いることができる。

光重合開始剤としては、ジアゾニウム塩、スルホニウム塩、ヨードニウム塩、セレニウム塩などエポキシ樹脂に有効性が知られている公知の化合物を任意に選択して使用することができる。

ジアゾニウム塩は一般式(A)

 $A_{r}-N_{z}+X^{-} \qquad (A)$

で表わすことができる。Arとしては例えば、オ

用いることができる。

セレニウム塩としては例えばトリフエニルセレニウムへキサフルオロアンチモネート、4ーlertープチルフエニルジフエニルテトラフルオロボレート、2.3ージメチルフエニルジフエニルへキサフルオロアンチモネートなどを挙げることができる。又、可視領域の光で硬化させるため、ペリレン、ナフタセンなどの増感剤を加えることも有効である。

本発明の含フツ素制脂がエボキシ樹脂の場合、 反応性希釈剤としてはブチルグリシジルエーテル、 2 - エチルヘキシルグリシジルエーテル等の炭素 数2 ~ 25のアルキルモノグリシジルエーテル、ブ タンジオールジグリシジルエーテル、ネオペンチ サンジオールジグリシジルエーテル、ドデカンジ オールジグリシジルエーテル、ドデカンジ オールジグリシジルエーテル、トリメチロールブ ールボリグリシジルエーテル、グリセロールポ リグリシジルエーテル、ブニニルグリシジルエー テル、レゾルシンジグリシジルエーテル、p-tertープチルフエニルグリシジルエーテル、アリルグリシジルエーテル、オクタフルオロペンチルグリシジルエーテル、ドデカフルオロオクチルジグリンジルエーテル、スチレンオキシド、リモネンモノオキシド、シクロへキセンエポキシド、シクロへキセンエポキシド、シクロへキセンフオキシドなどの他に下記構造式で表わされる化合物を用いることができる。

CH2-CHCH2(CF2)nCH2CH-CH1 n=1~20

(QはH、Cl、Br、Ci~ieのアルキル基、プル· オロアルキル基のいずれかを表わす)

チレン性不飽和モノカルポン酸との総合オリゴメ リゼーションによつて得られるエチレン性不飽和 ポリエステル類

- (2) 多価エポキシ化合物にエチレン性不飽和モノ カルポン酸を付加して得られる化合物類
- (3) ポリエーテルポリオールのエチレン性不飽和 モノカルボン酸エステル類
- (4) 多価イソシアネート化合物にエチレン性不飽 和モノカルボン酸のヒドロキシアルキルエステル を付加して得られるエチレン性不飽和ポリウレタ ン類、ジアリルフタレートプレポリマー、ジアリ ルイソフタレートプレポリマー、ジアリルテレフ タレートプレポリマーなどを挙げることができる。

上記(1)の具体例としては、無水マレイン酸、 プロピレングリコール、及び(メタ)アクリル酸と の縮合オリゴメリゼーションによつて得られるオ リゴエステル(メタ)アクリレートが挙げられる。

(2)の具体例としてはピスフエノールムジグリ シジルエーテルに(メタ)アクリル酸を付加したエ ポキン(メタ)アクリレート、水添ピスフエノール

HO CH_z=
$$C$$
- C OCH_zCH- C H_z

(YはH又はCH3を表わす)

本発明の組成物のうち式[I]で表わされるエポキシ(メタ)アクリレート化合物と混合して炭素一炭素2重結合を分子内に少なくとも1個有する反応性オリゴマー又はプレポリマーとして知られる公知の化合物を用いることも可能である。このような化合物としては、

(1) 多塩基性カルボン酸と多価アルコール及びエ

A エポキシドに(メダ)アクリル酸を付加したエポキシ(メダ)アクリレートなどを挙げることができる。

- (3)の具体例としてはポリエチレングリコール リ(メタ)アクリレート、ポリテトラエチレングリ コールリ(メタ)アクリレートなどを挙げることが できる。
- (4)の具体例としてはエチレングリコールに過 利のソイソシアネートを反応させて得られる両末 増にイソシアネート基を有するポリウレタンに 2 ーヒドロキシエチル(メタ)アクリレートを反応さ せて得られるウレタン(メタ)アクリレートなどを 挙げることができる。

重合開始剤としては2,2-ジェトキシアセトフェノン、2,2-ジメトキシー2-フェニルアセトフェノン、ペンゾフェノン、o-ペンゾイル安息香酸メチル、ペンゾインイソブチルエーテル、2-2ロロチオキサントン、1-(4-イソプロピルフェニル)-2-ヒドロキシー2-メチルブロパン-1-オン、カンフアキノン等の光重合開始

剤が挙げられる。

本発明の含フツ素樹脂がアクリレート樹脂の場合、反応性看釈剤としてはスチレン、1.6-ヘキサンジオールジ(メタ)アクリレート、イソボルニル(メタ)アクリレート、ジアリルテレフタレート、ジアリルイソフタレート、ジアリルテレフタレート、ジアリルテレフタレート、ファリルテレングリコールジメタクリレート、ラウリルアクリレート、ジンクロペンチニルアクリレート変性物、グリンジルメタクリレート、テトラヒドロフルフノタクリレート、1.3-ブチレングリコールジメタクリレート、及び下配の標準式で示されるような二重結合を有する化合物が挙げられる。

$$H - (C \dot{F}_{z}) + C H_{z} O \dot{C} C = C H_{z}$$

 $(a = 2 - 10)$

(R住C:~::のアルキル芸)

$$CH_{2} = CCO - C$$

(Y: H又はCH,)

トリノトキシシリルプロピル(ノク)アクリレー トなどのカツブリング剤を配合することも可能で ある。

$$Q = \begin{pmatrix} CF, & 0 & & CF, & 0 \\ CF, & & & & & CF, & 0 \\ CF, & & & & & CF, & & \\ CF, & & & & & \\ CF, & & & & & \\ CF, & & & \\ CF,$$

$$CH_{1} = CCOCC = CH_{2}$$

$$CH_{2} = CCOCC = CH_{2}$$

$$CF_{3} = CF_{3}$$

(Qは前記の通りである。)

カツブリング耐としては本発明の含フッ素樹脂がエポキン樹脂の場合、アーグリシドキシアロピルトリメトキシシラン、βー(3,4ーエポキシシクロへキシル)エテルトリメトキシシラン等を、本発明の含フツ素樹脂がアクリレート樹脂の場合、アーメルカプトプロピルトリメトキシシラン、トリノトキシシリルプロピル(メタ)アクリレート等が挙げられる。

本発明の組成物を重合硬化させるに際して使用 可能な光源としては常外から可視領域の被長を有 する光を利用でき、具体例としてハロゲンランプ、 キセノンランプ、水銀ランプ、重水変ランプ、蛍 尤灯などを挙げることができる。

(実施例)

以下、本発明を実施例により具体的に説明するが、本発明はこれら実施例に限定されるものではない。 尚、単に部とあるのは重量部を示す。

実施例1~2及び比較例1

第1表に記載のエポキシ樹脂、希釈剤、光重合 開始剤及び添加剤を配合してコーテイング組成物 を得た。

林 1 表

	エポキシ削脂		希釈剤		光重合铜始剂		路加剤	
実施例1	CHEP	100部	PRGE	30部	TPS	3 部	ベリレン	0.1部
突施例2	DPEP	70部	PRGE	20部	TPS	3 都	_	
	}		HDEP	10部				
比較例1	エピコー	- 1 828	HDDE	20部	TPS	5 3 部	_	
	ļ	70部	VCEP	10部				

尚、表において

CHEP:

で示されるエポキシ樹脂

HDDE:

CH.-CHCH.O+CH.CH.+.OCH.CH-CH.

VCEP:

TPS:トリフエニルスルホニウムのPFi-塩 上記組成物をエタノール洗浄して乾燥したポリ メチルメタクリレート板(3×20×20mm)及びポリ メチルメタクリレート製義歯床に塗布し、実施例 1の場合には可視光照射器(Kulzer社製)

Translux)により10分間、実施例2及び比較例1の場合には紫外線照射器(ホヤーショット(株)製・HLS 200UM型)により10分間それぞれ照射して重合硬化させた。

実施例3~5及び比較例2

第2表に記載のエポキシ(メタ)アクリレート側 脂、希釈剤及び重合開始剤を配合してコーテイン グ組成物を得た。 DPEP:

± 2 3 − 1 828 :

PRGE:

HCF.CF.CH.OCH.CH-CH.

HDEP:

CH,-CHCH.(CF.CF.).CH.CH-CH.

第 2 表

	エポキシ(メタ アクリレート		希釈剤		重合阴红	合剂
実施例3	CHEPA		EGDMA	30#5	BBE	5 舒
	CHEPMA	50部				
実施例4	CHEPMA	50部	EGDMA	40部	CQ	4部
	AFEPA	30部				
実施例 5	DPEPA	30郡	EGDMA	40部	CQ	4部
	DPEPMA	4085		1		
比較例2	AEPA	50部	EGDMA	40部	CQ	4部
	AEPMA	50部				

表においてエポキシ(メタ)アクリレート制脂の 内容は下記第3表の通りであり、他の成分は下記 の通りである。

EGDMA:

BBE : ベンゾインイソブチルエーテル

CQ : カンフアキノン

第 3 表

	Y	м.	n
CHEPA	н	CF.	0.1
CHEPMA	сн,	-Ç	0.1
DPEPA	H	CF, CF,	
DPEPMA	сн,	-ç-(O)-0-(O)-ç- cf, cf,	0.2
AFEPA	н		0.3
AEPA	н	CH,	
АЕРМА	сн,	-(0)-ç-(0)- c#,	0.1

上配組成物について実施例3は実施例2と間機

(1) 耐摩耗性

〇:キズが殆ど認められない。

×:摩耗によるキズが多数認められる。

(2) 光択皮

試験前を100とする相対値。

(3) 耐プラーク性

〇 : プラーク染色液で全く染色をれない。

×:プラーク染色液で染色が認められる。

(発明の効果)

本発明による組成物を硬化させたものは、光沢、 耐摩耗性、耐ブラーク性に優れ、歯科材料分野に おいて懐めて有用である。

(以 上)

出 順 人 ダイキン工業株式会社

代 理 人 弁理士 田 村 遊

に、実施例4、5及び比較例2は実施例1と同様に操作して順合硬化させた。

試験例1

表面に上記組成物を塗布して硬化させたポリノテルメククリレート板試験片を用い、50%の適勝削スラリー中で耐傷プラシ摩耗試験(荷重500g、3000ストローク)を行い表面状態を光沢度計及び顕微鏡観察により間べた。又上記組成物を塗布、硬化させた義歯床を口腔内に装着して3ヶ月後のプラーク付着状況をプラーク染色被(プロスペック, 面至歯科工業(株))を用いて調べた。これらの結果を第4表に示す。

炼 4 表

	耐摩耗性	光沢皮	耐プラーク性
実施例 i	0	90	0
実施例2	0	92	0
実施例3	0	88	0
実施例 4	0	91	0
実施例5	0	89	0
比較例1	×	65	×
比較例2	×	61	. ×

DERWENT-ACC- 1991-198039

NO:

DERWENT-WEEK: 199127

COPYRIGHT 2008 DERWENT INFORMATION LTD

TITLE: Coating compsn. for denture and

denture base contg. epoxy cpd. and photopolymerisation initiator(s)

or (meth)acrylate cpd. and polymerisation initiator

INVENTOR: KASHIWAGI M; KUBO M

PATENT-ASSIGNEE: DAIKIN KOGYO KK[DAIK]

PRIORITY-DATA: 1989JP-262564 (October 6, 1989)

PATENT-FAMILY:

PUB-NO PUB-DATE LANGUAGE

JP 03123715 A May 27, 1991 JA

APPLICATION-DATA:

PUB-NO	APPL- DESCRIPTOR	APPL-NO	APPL-DATE
JP	N/A	1989JP-	October
03123715A		262564	6 , 1989

INT-CL-CURRENT:

TYPE IPC DATE

CIPP A61C13/02 20060101 CIPS A61K6/00 20060101 CIPS A61K6/087 20060101

ABSTRACTED-PUB-NO: JP 03123715 A

BASIC-ABSTRACT:

A new coating compsn. for dentures and denture bases contains cpd(s). of formula (I) and photopolymerisation initiator(s). In (I): M is gp. of formula (i)-(iii); n = 0 or positive integer; Z = H or 1-18C fluoroalkyl.

Another new coating compsn. contains cpd(s). of formula (II) and polymerisation initiator(s). In (II): Y = H or CH3.

USE - For providing a coating material giving a hardened prod. with good glossiness, high wear resistance, and high resistance to plaque-dyeing agents. @(8pp Dwg.No.0/0)@

TITLE-TERMS: COATING COMPOSITION DENTURE BASE

CONTAIN EPOXY COMPOUND

PHOTOPOLYMERISE INITIATE METHO

ACRYLATE POLYMERISE

DERWENT-CLASS: A21 A96 D21 E13 P32

CPI-CODES: A02-A09; A04-B09; A05-A03; A08-

C01; A10-E08C; A12-V02B; D08-A03;

E07-A03B; E10-E04G; E10-E04K;

CHEMICAL-CODES: Chemical Indexing M3 *01*

Fragmentation Code F012 F019 F100

F199 G013 G015 G016 G033 G034 G035 G100 G563 H401 H481 H541

U501 U502 U502 U504 U500 U6 U60

H581 H582 H583 H584 H589 H6 H685

H689 H714 H722 J012 J272 M121

M141 M210 M212 M213 M262 M282

M311 M313 M322 M323 M332 M342

M343 M344 M352 M373 M383 M392

M393 M413 M414 M415 M510 M520

M522 M530 M531 M532 M540 M541

M542 M543 M781 P913 Q620 R038

Ring Index Numbers 00012 Markush

Compounds 9127C8801

POLYMER-MULTIPUNCH-CODES-AND-KEY-SERIALS:

Key Serials: 0210 0218 0224 0231 1170 1279

1282 1315 1329 1335 1601 2002

2016 2020 2021 2066 2068 2079

2285 2585 2593 2622 2657 2660

2718 2765 3204 3289

Multipunch Codes: 04- 040 062 064 130 133 147 163

169 170 174 199 208 226 231 239

240 294 336 341 347 353 43& 44&

473 477 516 521 551 560 561 575

58& 58- 583 589 597 598 600 601

645 688 691 720 722 723 726

SECONDARY-ACC-NO:

CPI Secondary Accession Numbers: 1991-085877

Non-CPI Secondary Accession Numbers: 1991-151357